PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

09-111275

(43)Date of publication of application: 28.04.1997

(51)Int.CI.

C10M163/00
// (C10M163/00
C10M137:10
C10M159:22
C10M159:24
C10M139:00
C10N 10:04
C10N 20:04
C10N 30:00
C10N 30:00
C10N 30:04
C10N 30:08
C10N 40:25

(21)Application number: 07-299216

(22)Date of filing:

23.10.1995

(71)Applicant: NIPPON OIL CO LTD

(72)Inventor: KAGAYA MINEO

OGURA HITOSHI UCHIDA HIDEKI TAKAHASHI YUICHI

(54) DIESEL ENGINE OIL COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a diesel engine oil composition, applicable to even a diesel engine equipped with a diesel particulate filter, excellent in abrasion preventing and cleaning properties, oxidation stability and retention of base number, etc., by blending a specific amount of an additive for a lubricating oil with a base oil.

SOLUTION: This diesel engine oil composition comprises a mineral oil and/or a synthetic oil as a base oil, (A) a zinc dialkyl dithiophosphate (e.g. the one represented by the formula) in an amount of 0.04–0.08mass% expressed in terms of phosphorus concentration, (B) calcium carbonate—over based calcium salicylate having 150–200mg KOH/g total base number and/or calcium borate—over based calcium salicylate having 150–200mg KOH/g total base number in an amount of 0.07–0.22mass% expressed in terms of calcium concentration and (C) a boric acid—modified succinimide—based ashless dispersing agent having 2000–5000 number—average molecular weight in an amount of 0.04–0.08mass% expressed in terms of boron concentration. The ash content thereof measured with sulfuric acid is 0.4–0.8mass%.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

06.04.2001

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

* NOTICES *

Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1] Mineral oil and/or synthetic oil are made into base oil. (1) dialkyl-phosphorodithioate zinc A boric-acid calcium fault basicity calcium SARISHI rate whose calcium-carbonate fault basicity calcium SARISHI rate and/or total basicity 0.04 to 0.08 mass % and whose (2) total basicity are 150 – 200 mgKOH/g are 150 – 250 mgKOH/g by Lynn concentration conversion A boric-acid denaturation succinimid system ash-free dispersant 0.07 to 0.22 mass % and whose (3) number average molecular weight are 2000-5000 by calcium concentration conversion boron concentration conversion — 0.04 to 0.08 mass % — a Diesel-engine-oil constituent whose sulfuric-acid ash content it contains, respectively and is 0.4 to 0.8 mass %.

[Claim 2] Mineral oil and/or synthetic oil are made into base oil. (1) dialkyl-phosphorodithioate zinc A boric-acid calcium fault basicity calcium SARISHI rate whose calcium-carbonate fault basicity calcium SARISHI rate and/or total basicity 0.04 to 0.08 mass % and whose (2) total basicity are 150 – 200 mgKOH/g are 150 – 250 mgKOH/g by Lynn concentration conversion Basic calcium sulfonate whose basic calcium phenate and/or total basicity 0.05 to 0.2 mass % and whose (3) total basicity are 50 – 100 mgKOH/g are 10 – 50 mgKOH/g by calcium concentration conversion A boric-acid denaturation succinimid system ash-free dispersant 0.01 to 0.02 mass % and whose (4) number average molecular weight are 2000–5000 by calcium concentration conversion boron concentration conversion — 0.04 to 0.08 mass % — a Diesel-engine-oil constituent whose sulfuric-acid ash content it contains, respectively and is 0.4 to 0.8 mass %.

[Translation done.]

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-111275

(43)公開日 平成9年(1997)4月28日

社中央技術研究所内

社中央技術研究所内

横浜市中区千鳥町8番地 日本石油株式会

(外1名)

最終頁に続く

(72) 発明者 内田 英樹

(74)代理人 弁理士 岡澤 英世

(51) Int.Cl.6 識別記号 庁内整理番号 FΙ 技術表示箇所 C 1 0 M 163/00 C 1 0 M 163/00 // (C 1 0 M 163/00 137:10 159: 22 159: 24 審査請求 未請求 請求項の数2 FD (全 10 頁) 最終頁に続く (21)出願番号 特願平7-299216 (71)出願人 000004444 日本石油株式会社 (22)出願日 平成7年(1995)10月23日 東京都港区西新橋1丁目3番12号 (72)発明者 加賀谷 峰夫 横浜市中区千鳥町8番地 日本石油株式会 社中央技術研究所内 (72)発明者 小椋 均 横浜市中区千鳥町8番地 日本石油株式会

(54) 【発明の名称】 ディーゼルエンジン油組成物

(57) 【要約】

【目的】 低リン低灰型ディーゼルエンジン油の提供。

【構成】 鉱油および/または合成油に、ジアルキルジ チオリン酸亜鉛と、炭酸カルシウム過塩基性カルシウム サリシレートおよび/またはホウ酸カルシウム過塩基性 カルシウムサリシレートと、ホウ酸変性コハク酸イミド 系無灰分散剤を配合し、かつ、硫酸灰分含有量を0.4 ~0.8質量%としたディーゼルエンジン油組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 鉱油および/または合成油を基油とし、(1)ジアルキルジチオリン酸亜鉛を、リン濃度換算で0.04~0.08質量%、(2)全塩基価が150~200mg KOH/gである炭酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレートおよび/または全塩基価が150~250mg KOH/gであるホウ酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレートを、カルシウム濃度換算で0.07~0.22質量%、ならびに(3)数平均分子量が2000~5000であるホウ酸変性コハク酸イミド系無灰分散剤を、ホウ素濃度換算で0.04~0.8質量%であるディーゼルエンジン油組成物。

【請求項2】 鉱油および/または合成油を基油とし、(1)ジアルキルジチオリン酸亜鉛を、リン濃度換算で 0.04~0.08質量%、(2)全塩基価が150~200mg KOH/gである炭酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレートおよび/または全塩基価が150~250mg KOH/gであるホウ酸カルシウム過算で 0.05~0.2質量%、ならびに(3)全塩基価が50~100mg KOH/gである塩基性カルシウムフェネートおよび/または全塩基価が10~50mg KOH/gである塩基性カルシウムスルホネートを、カルシウム濃度換算で0.01~0.02質量%、ならびに

(4) 数平均分子量が2000~5000であるホウ酸変性コハク酸イミド系無灰分散剤を、ホウ素濃度換算で0.04~0.08質量%それぞれ含有し、かつ硫酸灰分量が0.4~0.8質量%であるディーゼルエンジン油組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はディーゼルエンジン油組成物に関する。詳しくは、リン成分および硫酸灰分量が少ない、いわゆる、低リン低灰型のディーゼルエンジン油組成物に関する。

【0002】環境保全が叫ばれて来て以来、世界各国において自動車排ガスに対する規制はますます強まる傾いの、ディーゼルエンジン油の排ガスについては、NO×とPM(粒子状物質)の低減が一層求められている。排ガス中のNO×やPMを減少させる技術としては、エンジンモディフィケーション(燃料噴射時円とで、燃焼室形状の改良など)、EGR(排出ガス再循環)などの外、排ガスの後処理技術の酸は、当されている。そして、SOF(有機溶剤可溶分)をは、後処理技術の代表例である。ディーゼルエンジとは、後処理技術の代表例である。ディーゼルエンジとは、後処理技術の代表例である。ディーゼルエンジンに使用される潤滑油(エンジン油)が、上記後処理技術に及ぼす影響に関して言えば、SOF酸化触媒の耐久性(寿命)は、エンジン油が高リン高灰型(通常、リン成

分をリン濃度換算で0.1~0.13質量%、硫酸灰分 を1. 4~2質量%含有するエンジン油を指す)であっ ても、格別な問題がなさそうであることが、ディーゼル エンジンメーカーから報告されている。従って、当然の ことながら、低リン低灰型エンジン油は、SOF酸化触 媒の耐久性 (寿命) に悪影響を及ぼすことがなく、むし ろ、高リン高灰型エンジン油を使用した場合よりも、触 媒寿命を引き延ばすことができる。これに対してDPF は、エンジン油の硫酸灰分量に比例して、DPFへの灰 分蓄積が増大し、それに伴って圧損失も増大する関係 で、DPFを装着したディーゼルエンジンのエンジン油 は、低リン低灰型でなければならない。エンジン油の低 リン低灰化は、潤滑油の摩耗防止性及び酸化防止性に寄 与するジアルキルジチオリン酸亜鉛(ZDTP)と、潤 滑油の清浄性および酸中和性に寄与する金属系清浄剤の 配合量を減少させることで可能である。しかし、単純に そうしたのでは、エンジン油の性能は必然的に低下す る。従って、低リン低灰型でありながら、摩耗防止性、 清浄性、酸化安定性、塩基価維持性などに優れたディー ゼルエンジン油の開発が、当業界では待望されている。 [0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、DPFを装着したディーゼルエンジンにも適用可能であり、しかも摩耗防止性、清浄性、酸化安定性及び塩基価維持性などにも優れた効果を発揮する低リン低灰型エンジン油を提供するものである。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の課 題の解決を目指して鋭意研究を重ねた結果、下記のよう な潤滑油添加剤の特定量を、基油に配合することによっ て、所期のディーゼルエンジン油が得られることを見い 出した。すなわち、本発明が提供するディーゼルエンジ ン油の一つ(以下、これをエンジン油Aという)は、鉱 油および/または合成油を基油とし、(1)ジアルキル ジチオリン酸亜鉛を、リン濃度換算で0.04~0.0 8質量%、(2)全塩基価が150~200mgKOH /gである炭酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレ ートおよび/または全塩基価が150~250mgKO H/gであるホウ酸カルシウム過塩基性カルシウムサリ シレートを、カルシウム濃度換算で0.07~0.22 質量%、ならびに(3)数平均分子量が2000~50 00であるホウ酸変性コハク酸イミド系無灰分散剤を、 ホウ素濃度換算で0.04~0.08質量%それぞれ含 有し、かつ硫酸灰分量が0.4~0.8質量%であるこ とで特徴付けられる。また、本発明に係るディーゼルエ ンジン油の他の一つ(以下、これをエンジン油Bとい う)は、鉱油および/または合成油を基油とし、(1) ジアルキルジチオリン酸亜鉛を、リン濃度換算で0.0 4~0.08質量%、(2)全塩基価が150~200 mgKOH/gである炭酸カルシウム過塩基性カルシウ

ムサリシレートおよび/または全塩基価が150~25 Omg KOH/gであるホウ酸カルシウム過塩基性カル シウムサリシレートを、カルシウム濃度換算で0.05 ~0.2質量%、ならびに(3)全塩基価が50~10 Omg KOH/gである塩基性カルシウムフェネートおよび/または全塩基価が10~50mg KOH/gである塩基性カルシウムスルホネートを、カルシウム濃度換算で0.01~0.02質量%、ならびに(4)数平均分子量が2000~5000であるホウ酸変性コハク酸イミド系無灰分散剤を、ホウ素濃度換算で0.04~ 0.08質量%それぞれ含有し、かつ硫酸灰分量が0.4~0.8質量%であることで特徴付けられる。

[0005] 【発明の実施の形態】本発明のエンジン油AおよびBそ れぞれの基油としては、鉱油および合成油のいずれもが 使用可能であって、鉱油同士または合成油同士を、さら には鉱油と合成油とを任意の割合で混合して基油に使用 することもできる。鉱油系基油には、原油を常圧蒸留お よび減圧蒸留して得られる潤滑油留分に、溶剤脱れき、 溶剤抽出、水素化分解、溶剤脱ろう、水素化精製などの 任意の処理を一つ以上施して精製したものが通常使用さ れる。合成油系基油は、芳香族系であっても、非芳香族 系であっても差し支えない。芳香族系合成基油として は、アルキルナフタレンおよびアルキルベンゼンなどが ある。非芳香族系基油としては、1-オクテンオリゴマ 一、1 ーデセンオリゴマーなどで例示されるポリーαー オレフィンおよびこれらの水素化物;ジトリドデシルグ ルタレート、ジ2-エチルヘキシルアジペート、ジイソ デシルアジペート、ジトリデシルアジペート、ジ3-エ チルヘキシルセパケートなどのジェステル; トリメチロ ールプロパンカブリレート、トリメチロールプロパンペ ラルゴネート、ペンタエリスリトール2-**エチル**ヘキサ ノエート、ペンタエリスリトールペラルゴネートなどの ポリオールエステルなどを挙げることできる。基油の粘 度は、モノグレード油またはマルチグレード油の粘度設 定に応じて任意に選ぶことができるが、通常は100℃ での動粘度が2~50mm2/sであることが好まし

【0006】本発明のエンジン油AおよびBにおいて、それぞれの必須の成分の一つは、下記の一般式で表されるジアルキルジチオリン酸亜鉛である。 【化1】

$$R^{1}O$$
 P S Zn S P OR^{3} OR^{4}

上式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 は、それぞれ炭素数2~18、好ましくは3~8のアルキル基、好ましくは第

1級または第2級アルキル基を示し、これらアルキル基 は直鎖状でも、分枝状でもよい。上記アルキル基の具体 例としては、直鎖状または分枝状の、第1級または第2 級のエチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基、ヘ キシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル 基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラ デシル基、ペンタデシル基、ヘキサデシル基、ヘプタデ シル基、オクタデシル基などが挙げられる。本発明のエ ンジン油AおよびBそれぞれにおいて、ジアルキルジチ オリン酸亜鉛の含有量は、リン濃度換算で、下限が 0. 04質量%、好ましくは0.05質量%であり、上限は 0. 08質量%、好ましくは0. 07質量%である。エ ンジン油AおよびBにおける当該成分の含有量が、上記 の下限値0.04質量%を下回った場合は、得られるエ ンジン油の動弁系摩耗防止性が低下するために、また上 限値0.08質量%を越えた場合には、エンジン油の硫 酸灰分量が増加するため、それぞれ好ましくない。

【0007】本発明の必須成分の他の一つは、カルシウ ム成分である。エンジン油Aにおけるカルシウム成分 は、炭酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレートお よび/またはホウ酸カルシウム過塩基性カルシウムサリ シレート(以下、これをカルシウム成分(a)という) であり、エンジン油Bのカルシウム成分は、上記のカル シウム成分(a)と、塩基性カルシウムフェネートおよ び/または塩基性カルシウムスルフォネート(以下、こ れをカルシウム成分(b)という)の両者である。 して、炭酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレート としては、全塩基価の下限が150mgKOH/g、好 ましくは160mgKOH/gであり、上限が200m gKOH/g、好ましくは180mgKOH/gである ものを使用し、ホウ酸カルシウム過塩基性カルシウムサ リシレートとしては、全塩基価の下限が150mgKO H/g、好ましくは180mgKOH/gであり、上限 が250mgKOH/g、好ましくは200mgKOH /gであるものを使用する。また、塩基性カルシウムフ ェネートとしては、全塩基価の下限が50mgKOH/ g、好ましくは60mgKOH/gであり、上限が10 OmgKOH/g、好ましくは80mgKOH/gであ るものを使用し、塩基性カルシウムスルフォネートとし ては、全塩基価の下限が10mgKOH/g、好ましく は15mgKOH/gであり、上限が50mgKOH/ g、好ましくは30mgKOH/gであるものを使用す る。ちなみに、塩基性カルシウムフェネートの全塩基価 が100mgKOH/gを超えると、リングランドの清 浄性が悪化し、塩基性カルシウムスルフォネートの全塩 基価が50mgKOH/gを超えると、ピストン周りの 清浄化性能が低下する。本発明で使用するカルシウム成 分に関していう全塩基価とは、JIS K 2501

(1992)の「石油製品及び潤滑油ー中和価試験方法 (過塩素酸法)」に準拠して測定される値を意味する。 【0008】本発明で使用するカルシウム成分(a) は、上に規定した全塩基価を満足する限り、その製造法を問わない。従って、これらは任意の方法によって製造することができる。例えば、炭酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレートは、中性カルシウムで過塩基化することによって得ることができ、ホウ酸カルシウム過塩基性カルシウムサリシレートをホウ酸カルシウムで過塩基化することができる。ここで、中性カルシウムサリシレートとは、炭化水素基置換サリチル酸を当量のカルシウム水酸化物またはカルシウム酸化物で中和した塩を指し、当該中性塩は一般に下記の一般式で表すことができる。

【化2】

$$\left(\begin{array}{c} R^{5} - CO_{2} \\ CO_{2} \end{array}\right)_{2}^{Ca}$$

上式中、R⁵は炭素数12~30、好ましくは14~18のアルキル基、アルケニル基、アリール基、アルキルアリール基、アルケニル基、アリール基、アルキルアリール基、アリール基をどの炭化水素基を示し、特にアルキル基であることが好ましい。アルキルあの具体例としては、ドデシル基、トリデシル基、ヘプタデシル基、インタデシル基、イナデシル基、イコシル基、インタコシル基、トリコシル基、ヘプタコシル基、インタコシル基、イナコシル基、ヘプタコシル基、イナコシル基、トリアコンチル基、オクタコシル基、ノナコシル基、トリアコントルを含む。中性カルシウムサリシレートとしては、炭素数14~18のαーオレフィンの混合物で、フェノールをアルキル化した後、コルベ反応でカルボキシル基を導入し、カルシウムで中和したものが、好ましく用いられる。

【0009】本発明で使用するカルシウム成分(b)の なかにあって、塩基性カルシウムフェネートの具体例と しては、炭素数4~30、好ましくは6~18の直鎖ま たは分枝鎖アルキル基を有するアルキルフェノール、ア ルキルフェノールサルファイド、アルキルフェノールの マンニッヒ反応物などを、カルシウムの水酸化物または 酸化物で処理したものを例示することができる。また、 本発明において、カルシウム成分(b)として使用可能 な塩基性カルシウムスルフォネートは、分子量300~ 1500、好ましくは400~700のアルキル芳香族 化合物を、例えば、発煙硫酸または無水硫酸でスルフォ ン化することによって得られるアルキル芳香族スルフォ ン酸などを、カルシウムの水酸化物または酸化物で処理 したものを例示することができる。アルキル芳香族スル フォン酸には、いわゆる石油スルフォン酸や合成スルフ オン酸などが包含される。そして、石油スルフォン酸と

しては、一般に鉱油の潤滑油留分に含まれるアルキル芳香族化合物をスルフォン化したもの、ホワイトオイル製造時に副生するマホガニ一酸などがあり、合成スルフォン酸としては、アルキルベンゼン製造プラントから副生されるところの、直鎖状または分枝状アルキル基を有するアルキルベンゼンのスルフォン化物、ポリオレフィンでベンゼンをアルキル化して得られる直鎖状または分枝状アルキル基を有するアルキルベンゼンのスルフォン化物、さらにはジノニルナフタレンで例示されるアルキルナフタレンのスルフォン化物などがある。

【0010】エンジン油におけるカルシウム成分の含有 量についていえば、本発明のエンジン油Aは、カルシウ ム成分(a)をカルシウム濃度換算で、O. O.7質量% 以上、好ましくは0. 10質量%以上含有し、その上限 値は0.22質量%、好ましくは0.17質量%であ る。エンジン油Aにおいて、カルシウム成分(a)の含 有量が、カルシウム濃度換算で0.07質量%未満であ る場合は、エンジン油としての酸中和性が不十分である ため、エンジン油の劣化が起こり易く、エンジン清浄性 が不足する。また、カルシウム成分(a)の含有量がカ ルシウム濃度換算で0.22質量%を超えた場合は、エ ンジン油中の硫酸灰分量が増加するので望ましくない。 本発明のエンジン油Bは、カルシウム濃度換算で、カル シウム成分(a)をO.05質量%以上、好ましくは 0. 1質量%以上含有し、その上限値は0. 2質量%、 好ましくはO. 15質量%である。エンジン油Bはま た、カルシウム成分(b)を0.01~0.02質量% の範囲で含有する。エンジン油Bにおいて、カルシウム 成分(a)の含有量が、カルシウム濃度換算でO. O5 質量%未満である場合は、エンジン油としての酸中和性 が不十分であるため、エンジン油の劣化が起こり易く、 エンジン清浄性が不足する。一方、カルシウム成分

(a)の含有量が、カルシウム濃度換算で0.2質量%を超えた場合は、エンジン油中の硫酸灰分量が増加するので望ましくない。また、エンジン油Bにおいて、カルシウム成分(b)の含有量が、カルシウム濃度換算で0.01質量%に満たない場合は、エンジン油Bに十分なピストン清浄性を具備させることができない。そして、カルシウム成分(b)の含有量を、カルシウム濃度換算で0.02質量%以上とすることは、エンジン油B中の硫酸灰分の増加を招くので推奨できない。

【0011】本発明のエンジン油A及びBにおいて、必須成分のもう一つは、ホウ酸変性コハク酸イミド系無灰分散剤(以下、これを分散剤成分という)である。この分散剤成分には、数平均分子量が2000~5000の範囲にあるものが使用可能であるが、数平均分子量の下限は好ましくは2300であり、上限は好ましくは350である。分散剤成分の数平均分子量が2000未満である場合及び5000を超える場合は、カムシャフトとバルブリフターとのあたり面に、損傷が発生する恐れ

がある。本発明で使用できる分散剤成分としては、下記の一般式(1)で表されるモノイミドおよび/または一般式(2)で表されるビスイミドを、ホウ酸で変性した

ものを挙げることができる。 【化3】

イミドを、ホウ酸で変性した
$$O$$
 R^6-CH-C $N(CH_2CH_2NH)_{nH}$ (1) CH_2-C O

一般式(1) および(2) において、R6、R7および R8は、それぞれ個別に数平均分子量900~2000 のポリブテニル基を示し、nは2~5、好ましくは4~ 5の数を示す。上記のモノイミドおよびピスイミドは、 例えば、数平均分子量900~2000のポリブテンま たは塩素化ポリブテンを、無水マレイン酸と100~2 00℃で反応させ、得られたポリブテニルコハク酸をポ リアミンと反応させることにより得ることができる。こ の場合のポリアミンとしては、例えば、ジェチレントリ アミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペン タミン、ペンタエチレンヘキサミンなどが使用できる。 本発明のエンジン油AおよびBは、それぞれ分散剤成分 を、ホウ素濃度換算で、0.04質量%以上、好ましく は0.05質量%以上含有するが、その上限は、同じく ホウ素濃度換算で0.08質量%、好ましくは0.06 質量%である。ホウ素濃度で換算される分散剤成分の含 有量が、0.04質量%未満である場合は、エンジン油 の塩基価が十分でないばかりでなく、清浄性、摩耗防止 性も不足し、0.08質量%を超えた場合は、エンジン 油の低温粘度が高くなるため、それぞれ望ましくない。 【0012】本発明のエンジン油AおよびBにおける硫

【0012】本発明のエンジン油AおよびBにおける硫酸灰分量は、いずれもその下限が0.4質量%、好ましくは0.6質量%であり、上限が0.8質量%、好ましくは0.75質量%である。硫酸灰分量が0.4質量%に満たない場合は、エンジン油AおよびBとも、摩耗防止性、清浄性、塩基価維持性が低下し、0.8質量%を超えた場合は、本発明が企図する低灰化を実現できない。なお、本発明でいう硫酸灰分とは、JIS K 2272(1985)「原油及び石油製品の灰分並びに硫酸灰分試験方法」に準拠して測定した硫酸灰分、すなわち、試料を燃やして生じた炭化残留物に硫酸を加え、加熱して恒量にした灰分を意味する。

【0013】本発明の目的が損なわれない限り、本発明 のエンジン油組成物には、上記した粘度指数向上剤、流 動点降下剤以外に、潤滑油組成物に従来から広く用いられている各種の添加剤を配合することができる。配合可能な添加剤の好ましい具体例を摘記すると、次の通りである。

フェノール系無灰酸化防止剤: 4, 4~-メチレンビス (2, 6-ジーtertーブチルフェノール)、4, 4´ー ビス (2, 6ージーtertーブチルフェノール)、4, 4 ´ーピス(2ーメチルー6ーtertーブチルフェノー ル)、2,2 ´ーメチレンビス(4-エチルー6-tert ーブチルフェノール)、4,4^{*}ーブチリデンピス(3 ーメチルー6ーtertーブチルフェノール)、2、2´ー メチレンピス(4-メチルー6-ノニルフェノール)、 2, 2 ーイソブチリデンビス(4,6ージメチルフェ ノール)、2、2´ーメチレンピス(4ーメチルー6ー シクロヘキシルフェノール)、2、6-ジーtertーブチ ルー4ーエチルフェノール、2, 4ージメチルー6ーte rtーブチルフェノール)、2, 6ージーtertーαージメ チルアミノーpークレゾール、2.6ージーtertーブチ ルー4 (N, N´ージメチルアミノフェノール)、4. 4 ´ーチオピス(2ーメチルー6ーtertーブチルフェノ ール)、4,4´ーチオピス(3ーメチルー6ーtertー ブチルフェノール)、2,2~ーチオピス(4ーメチル -6-tertーブチルフェノール)、ピス(3-メチルー 4-ヒドロキシー5-tert-ブチルベンジル)スルフィ ド、ビス(3、5ージーtertーブチルー4ーヒドロキシ ベンジル)スルフィド、2、2´ーチオージエチレンピ ス[3-(3,5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシ フェニル)プロピオネート]、トリデシルー3ー(3, 5-ジ-tert-ブチル-4-ヒドロキシフェニル) プロ ピオネート、ペンタエリスリチルーテトラキス [3-(3, 5-ジーtertーブチルー4ーヒドロキシフェニ ル)プロピオネート]、オクダデシルー3ー(3,5-ジーtertーブチルー4ーヒドロキシフェニル) プロピオ ネートなど、

<u>アミン系無灰酸化防止剤</u>:フェニルーαーナフチルアミン、アルキルフェニルーαーナフチルアミン、ジアルキルジフェニルアミンなど、

<u>防錆剤</u>:アルケニルコハク酸エステル、多価アルコール エステルなど、

抗乳化剤:ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルナフチルエーテルなどのポリアルキレングリコール系非イオン界面活性剤、

<u>消泡剤</u>:シリコーン、フルオロシリコーン、フルオロアルキルエーテルなど、

金属不活性化剤:イミダゾリン、ピリミジン誘導体、ア ルキルチアゾール、メルカプトベンゾチアゾール、ベン ゾトリアゾールまたはその誘導体、1,3,4-チアジ アゾールポリスルフィド、1、3、4ーチアジアゾール -2, 5-ビスジアルキルジチオカーパメート、2-(アルキルジチオ) -ベンゾイミダゾール、β-(o-カルボキシベンジルチオ)プロピオンニトリルなど、 摩擦調整剤:モリブデンジチオホスフェート、モリブデ ンジチオカルバメート、長鎖脂肪族アミン、長鎖脂肪 酸、長鎖脂肪酸エステル、長鎖脂肪族アルコールなど、 【0014】本発明のエンジン油組成物(上記のエンジ ン油A及びBを総称する。以下同じ)は、モノグレード 油として、あるいはマルチグレード油として利用するこ とができる。マルチグレード油、例えば10W-30油 を調製する場合には、基油として100℃の動粘度が 3. $8 \sim 6$. $5 \text{ mm}^2 / s$ である鉱油および/または合 成油を選択し、これに上記した本発明の各必須成分をそ れぞれ添加し、さらに粘度指数向上剤および流動点降下 剤を配合して組成物の100℃の動粘度を9.3~1 2. 5 mm²/sに調整することにより、目的のマルチ グレード油を得ることができる。この場合の粘度指数向 上剤としては、ポリメタクリレート、オレフィンコポリ マーもしくはその水素化物、オレフィンコポリマーにメ タクリレートがグラフト化したグラフトコポリマーもし くはその水素化物、ポリメタクリレートとオレフィンコ ポリマーまたはその水素化物との混合物などが使用でき る。上記のオレフィンコポリマーには、例えば、エチレ ンと炭素数3~18のαーオレフィンのコポリマーがあ る。上記のポリメタクリレートは、通常、その重量平均

分子量が50.000~1,000,000の範囲にあ り、オレフィンコポリマーもしくはその水素化物は、同 じくその重量平均分子量が10、000~500、00 0の範囲にある。また、上記のグラフトコポリマーは、 同じく重量平均分子量が50,000~1,000,0 00の範囲にある。なお、ポリメタクリレートは流動点 降下剤としての効果も発揮する。粘度指数向上剤および 流動点降下剤の配合量は、所望する粘度グレードに応じ て選択されるが、一般的には、エンジン油組成物全量基 準で、0. 1~20質量%の範囲にある。本発明のエン ジン油組成物は、硫酸灰分量の下限が0. 4質量%、好 ましくは0. 6質量%であり、上限が0. 8質量%、好 ましくは0.75質量%であることが重要である。組成 物の硫酸灰分が0.4質量%に満たない場合は、摩耗防 止性の低下ないしは清浄性の低下、塩基価維持性の低下 など実用性能で問題が生ずるため好ましくない。また、 組成物の硫酸灰分が0.8質量を超える場合は、低灰化 の意味が薄れ、DPFへの亜鉛及びカルシウムの蓄積が 加速し、排出ガスに悪影響がでるため好ましくない。従 って、上記の添加剤の1種または2種以上を必要に応じ て添加する場合にも、添加後のエンジン油組成物の硫酸 灰分量は、上記の範囲内に維持されることが肝要であ る。上記の添加剤を本発明のエンジン油組成物に添加す るに際しては、添加後のエンジン油組成物の硫酸灰分量 を勘案し、組成物全量基準で、無灰系酸化防止剤につい ては0.2~2質量%、防錆剤については0.2~1質 量%、抗乳化剤については0.05~1質量%、消泡剤 については0.0005~1質量%、金属不活性化剤に ついては0.005~1質量%、摩擦調整剤については O. 1~2質量%の範囲で、各添加剤の添加量が選ばれ る。

[0015]

【実施例】以下、本発明の内容を実施例および比較例によって具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例になんら限定されるものではない。表 1 および表 2 に示す組成を有する各エンジン油組成物を調製し、これらの性能評価試験を下記の方法で行った。試験結果を表 1 および表 2 に示す。

【表 1】

				来	2		
		1	2	3	7	2	9
节	粘度グレード	10V-30	10W-30	10F-30	10V-30	SAE30	15V-40
# 8	基油組成	1-規道	1-典域	1-母妇	红油-2	6-短貨	合成第一1
L	ジ2-エチルヘキシルジチオリン酸亜鉛、質量% (P機算)	0.06	0.06	0.06	0.06	0.05	0.06
	Caサリシレートー1 (TBN170mgKOH/g), 質量% (Ca被算)	0.15	0.15	1	'	-	ı
胟	s Caサリシレート-2(TBN190mgKOH/g),質量% (Ca後算)	-	-	0.15	0.15	07.0	0.15
甘	I Caフェネート (TBN70mgKOH/g), 質量% (Ca換算)	_	0.01	0.01	0.02	1	0.01
展	Caスルフォネート・(TBN20mgKOH/g), 質量% (Ca換算)	_	0.01	0.01	0.01	-	0.01
32	1 無灰分散剤-1, Mn=3000, 質量% (B換算)	0.06	0,06	90.0	0.06	0.04	0.06
展	5 無灰分散列-2, Mn=2400, 質量% (B換算)	1	,	1	-	1	
	無灰分散刺-3, Mn-1800, 質量%(B換算)	1	-	,	. 1	,	ı
	粘度指数向上刺,質量%	1.5	1.5	1.5	3.0	0.2	0.0
Н	:ンジン油の硫酸灰分量,質量%	0.62	0.67	0.67	0.77	0.67	0.67
H	- リング清堆積物 (平均) 腎点 10 = 最良	7.8	8.5	9. 2	7.9	4.0	9.4
7	- リングランド堆積物 (平均) 野点 10=最良	8.4	8.9	9.0	8.6	8.8	9.3
*>	10=最良	9.8	10	10	10	9.9	. 10
<u>,</u>	ピストンアンダーサイド評点 10=最良	8.7	8.2	8.3	8.0	8.1	. 3 . 3
韬	t オイルスラッジ評点 (平均) 10 = 最良	9.7	9.8	9.8	9.8	9.7	& %
25	きカムシャフト摩託 8個所中の異常発生数	0	0	0	0	0	0
摐	s 全酸価増加 mgKOH/g	2.2	2.2	2.5	2.7	2.7	2.0
畔	B 既存填基価(塩酸法),mgKOH/g	1.7	1.9	2.0	1.8	2.4	2.0

* 塔加利量はエンジン油組成物全量基準

*TBNとは全塩基価を示す

					五	聚		
				2	က	4	വ	9
#	粘度グレード		101-30	101-30	10 F -30	101-30	10 V -30	SAE30
叫	基油組成		红油-1	飲油-1	野帝-1	的第一工	1-世域	海
	ジ2ーエチルヘキシルジチオリン酸亜鉛,質量% (P換算)		0.03	0.06	0.08	0.06	0.06	
	Caサリンレートー1(TBN170mgKOH/g), 質量%(Ca換算)		,	0.06		0.15	0.15	声ント
格	Caサリンレートー2(TBN190mgKOH/g),質量% (Ca後算)		1	0.15	0.15	,	1	阿汉
吕	aフェネート (TBN7		0.01	,	0.01		1	極極油
灰	Caスルフォネート·(TBN20mgKOH/g)、質量% (Ca換算)		0.01	,	0.01	1		
粟	無灰分散剤-1, Mn=3000, 質量% (B換算)		0.06	0.09	0.038			张光
段	無灰分散利-2, Mn=2400, 質量%(B換算)		 	,		12.0	,	0. 12XP
#	無灰分散剤-3, Mn=1800, 質量% (B換算)		1	-	,		0.06	0. 39xCa
	粘度指数向上剤,質量%		1.5	1.6	2.5	- i - i	2.0	
н	ンジン油の硫酸灰分量,質量%		0.64	0.31	0.67	0.62	0.62	1.65
Н	リング溝堆積物 (平均) 評点 10=	=最良	7.6	7.0	7.6	9. 5	9.5	8.5
.\	ングランド堆積物(平均) 評点 10	-最良	8.0	8.0	8.1	9.4	9.3	8.5
;7	ストンスカート野点 10	=最良	10	ន	2	2	2	9.6
<u>, , </u>	ピストンアンダーサイド野点 10=	= 最良	7.6	6.6	6.2	7.5	7.8	7.7
Ħ	オイルスラッジ解点 (平均)	= 最良	9.8	9.5	9.6	9.7	9.8	9.6
3	-		4	ന	60	2	65	-
邶	mgKOH/g		6.9	5.0	2.9	3.6	3.8	3.8
EK	筷存填基価(塩酸法),mgKOH/g		1.4	0.0	0.1	2.6	2.2	3.3
*	添加剤量はエンジン油組成物全量基準							

*TBNとは全塩基価を示す

(エンジン油の性能評価試験)試料油の評価は、台上実機エンジンであるJASO (Japanese AutomobileStand ard Organization) 清浄性試験(JASO M 336-90) に準拠して行った。使用したエンジンは、直列4気筒、排気畳2.2 dm³、OHV型のものである。運転条件は、油温120℃、回転数4000rpmおよび全負荷とし、試験時間は100時間とした。そして、燃料には、将来

の排ガス規制を考慮して、硫黄分O O4質量%のものを使用した。なお、各エンジン油組成物を調製する際に使用した基油の組成と、基油に添加した添加剤の詳細を以下に示す。

基油組成

鉱油-1:水素化分解油(85質量%)と溶剤精製鉱油 (15質量%)の混合物、100℃動粘度5.23mm 2/g、粘度指数127、

鉱油-2:溶剤精製鉱油、100℃動粘度4.82mm 2/g、粘度指数104 鉱油-3:溶剤精製鉱油、100℃動粘度8.49mm²/g、粘度指数97合成油-1:ポリーαーオレフィン(80質量%)とトリメチロールプロパンのエステル(20質量%)の混合物、100℃動粘度9.99mm²/g、粘度指数141

添加剤

Caサリシレート-1:炭酸カルシウム過塩基性カルシウムアルキルサリシレート(アルキル基の炭素数14~18)

Caサリシレートー2:ホウ酸カルシウム過塩基性カルシウムアルキルサリシレート(アルキル基の炭素数14~18)

Caフェネート: 炭素数12のアルキルフェノールのマンニッヒ反応物の塩基性カルシウム塩

Caスルフォネート : 炭素数9~18のアルキルスルフォネートの塩基性カルシウム塩

無灰分散剤-1 : 数平均分子量1300のポリブ テニル基含有コハク酸とテトラペンタミンのビスイミド (Mn=3000)

無灰分散剤-2 : 数平均分子量1300のポリブ テニル基含有コハク酸とテトラペンタミンのビスイミド (Mn=2400)

無灰分散剤-3 : 数平均分子量1300のポリブ テニル基含有コハク酸とテトラペンタミンノビスイミド (Mn=1800)

粘度指数向上剤:エチレンとプロピレンのコポリマーにメタクリレートがグラフト重合したグラフトコポリマー、重量平均分子量15万

表1の実施例1~6に示す各エンジン油組成物は、将来の排ガス規制対策技術として検討されているDPF装着ディーゼルエンジンに好適な本発明の低リン低灰型エンジン油組成物である。これらの油は、いずれも従来の高リン高灰型エンジン油(表2の比較例6参照)と同等の実用性能を備えている。そして、単純に低リン低灰化するだけでは、実用性能を備えたエンジン油を得ることができない。この事実を表1と表2の対比から説明すると、次の通りである。すなわち、比較例1の組成物は、実施例3の組成物におけるジ2~エチルへキシルジチオ

リン酸亜鉛の添加量を、リン濃度換算で0.03質量% まで減らした組成物であるが、この組成物では動弁系摩 耗(カムシャフトの傷)が起こり、組成物自体の油劣化 (酸価増加)も大きい。比較例2の組成物は、実施例1 の組成物における炭酸カルシウム過塩基性カルシウムサ リシレートの添加量を、カルシウム濃度換算で0.06 質量%まで減らした組成物であるが、この組成物では動 弁系摩耗(カムシャフトの傷)が起こり、ピストンの清 浄性も下がる。そして、使用後の組成物の残存塩基価は ゼロである。比較例3の組成物は、実施例3の組成物に おけるホウ酸変性コハク酸イミド(無灰分散剤-1)の 添加量を、ホウ素換算で、0.036質量%まで減らし たものであるが、この組成物では動弁系摩耗(カムシャ フトの傷)が起こり、ピストン清浄性の低下が起こる。 特にピストンアンダーサイドの焼けが著しい。そして、 使用後の組成物の残存塩基価は0.1である。比較例4 の組成物は、実施例1の組成物における無灰分散剤を、 ホウ酸変性していないビスタイプのコハク酸イミドに置 き換えたものであるが、この組成物では動弁系摩耗(カ ムシャフトの傷)が起こる。そして、ピストンリング溝 およびリングランドの清浄性は向上したが、ピストンア ンダーサイドの清浄性は低下した。比較例6の組成物 は、実施例1の組成物における無灰分散剤を、数平均分 子量が1800であるホウ酸変性したビスタイプのコハ ク酸イミドに置き換えたものであるが、この組成物でも 動弁系摩耗(カムシャフトの傷)が起こった。また、組 成物自体の酸価増加がやや大きい。比較例6の組成物 は、JASO M 336-90規格において清浄性が良好な標準油 (GoodOil)として設定されているところの、高リン高灰 型エンジン油として代表的なDD1油(CD、SAE3 0) であり、実施例1~6の組成物が低リン低灰油であ るにも拘わらず、DD1油に優るとも劣らない性能を有 することは、先に説明した通りである。

【0016】本発明の低リン低灰型エンジン油組成物は、清浄性、熱安定性、摩耗防止性、酸化安定性などに優れた性能を有するため、陸用および舶用ディーゼルエンジンの潤滑油としての適性を備え、特に、DPFを装着したディーゼルエンジンの潤滑油として有用である。また、本発明のエンジン油組成物は、ガソリンエンジンや、LPG、CNGなどを燃料とするガスエンジンの潤滑油としても、好ましく使用できる。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 1 OM 139:00)

C 1 O N 10:04

20:04

30:00

30:04

30:08

40:25

(72)発明者 高橋 裕一

横浜市中区千鳥町8番地 日本石油株式会 社中央技術研究所内